## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

06-148889

(43)Date of publication of application: 27.05.1994

(51)Int.CI.

GO3F 7/039 **G03F** 7/004 GO3F 7/038 H01L 21/027

(21)Application number: 04-303512

(71)Applicant:

**FUJI PHOTO FILM CO LTD** 

(22)Date of filing:

13.11.1992

(72)Inventor:

KONDO SHUNICHI

**AOTANI NORIMASA UMEHARA AKIRA** 

## (54) POSITIVE TYPE PHOTOSENSITIVE COMPOSITION

(57)Abstract:

PURPOSE: To provide a positive type photosensitive compsn. having high photosensitivity and usable under light within a wide wavelength range. CONSTITUTION: This positive type photosensitive compsn. contains a compd. (a) having at least two enol ether groups represented by the formula, a linear polymer (b) having an acid component (and)hydroxyl groups and a compd. (c) which is decomposed and generates an acid when irradiated with active light or radiation and the components (a) (b) are crosslinked with heat. In the formula each of R1-R3 is H, alkyl or aryl and two of them may bond to each other to form a satd. or olefinic unsatd. ring.

$$R_1 \qquad C = C \qquad R_2$$

**LEGAL STATUS** 

[Date of request for examination]

15.11.1999

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3206989

[Date of registration]

06.07.2001

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japan Patent Office

# (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平6-148889

(43)公開日 平成6年(1994)5月27日

(51)Int.Cl. <sup>5</sup> G 0 3 F	7/039	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
	7/039 7/004 7/038	5 0 3			
HOIL 2	21/027		7352—4M	H01L	21/ 30 3 0 1 R 審査請求 未請求 請求項の数 1 (全 46 頁)
(21)出願番号		特願平4-303512		(71)出願人	000005201 富士写真フイルム株式会社
(22)出願日		平成 4年(1992)11	月13日	(72)発明者	神奈川県南足柄市中沼210番地 近藤 俊一 静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写 真フイルム株式会社内
				(72)発明者	7.7
				(72)発明者	梅原 明 静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写 真フイルム株式会社内
				(74)代理人	弁理士 中村 稔 (外7名)

## (54)【発明の名称】 ポジ型感光性組成物

## (57)【要約】

【目的】 高い感光性を有しかつ広範囲の波長光での使 用が可能なポジ型感光性組成物を提供する。

【構成】 ポジ型感光性組成物として、(a) 下記一般式 (1) で示されるエノールエーテル基を少なくとも2個 有する化合物と、(b) 酸成分及び水酸基を有する線状高 分子と、(c) 活性光線又は放射線の照射により分解して 酸を発生する化合物とを配合し、かつ(a) 成分と(b) 成 分とを熱により架橋させた。

## 【化1】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
C = C \\
R_2
\end{array}$$
(1)

式中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>は、水素、アルキル基又はアリー ル基を表し、同一又は異なっていてもよく、また、それ らの内の2つが結合して、飽和又はオレフィン性不飽和 の環を形成してもよい。

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 (a) 下記一般式(I) で示されるエノールエーテル基を少なくとも2個有する化合物、

- (b) 酸成分及び水酸基を有する線状高分子、及び
- (c) 活性光線又は放射線の照射により分解して酸を発生 する化合物、

を含有し、かつ(a)成分と(b)成分とを熱により架 橋させたことを特徴とするポジ型感光性組成物。

【化1】

$$R_1 \qquad O - \qquad (I)$$

$$R_2 \qquad R_3 \qquad \qquad (I)$$

式中、 $R_1$ 、 $R_2$  及び $R_3$  は水素、アルキル基又はアリール基を表し、同一もしくは異なっていてもよい。また、それらの内の2つが結合して飽和又はオレフィン性不飽和の環を形成してもよい。

## 【発明の詳細な説明】

## [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、平版印刷版、多色印刷 20 の校正刷り、オーバーヘッドプロジェクター用図而、更には半導体素子の集積回路を製造する際に微細なレジストパターンを形成することが可能なポジ型感光性組成物に関する。

### [0002]

【従来の技術】平版印刷版等の用途において、活性光線 により可溶化する、いわゆるポジティブに作用する感光 性物質としては、従来オルトキノンジアジド化合物が知 られており、実際平版印刷版等に広く利用されてきた。 この様なオルトキノンジアジド化合物は、例えば米国特 許第2,766,118 号、同第2,767,092 号、同第2,772,972 号、同第2,859,112 号、同第2,907,665 号、同第3,046, 110 号、同第3.046,111号、同第3,046,115 号、同第3,0 46,118 号、同第3,046,119 号、同第3,046,120号、同第 3,046,121 号、同第3,046,122 号、同第3,046,123 号、 同第3,061,430号、同第3,102,809 号、同第3,106,465 号、同第3,635,709 号、同第3,647,443号の各明細書を はじめ、多数の刊行物に記載されている。これらのオル トキノンジアジド化合物は、活性光線の照射により分解 を起こして5員環のカルボン酸を生じ、アルカリ可溶性 40 となることを利用したものであるが、いずれも十分な感 度を示すものではなかった。これは、オルトキノンジア ジド化合物を、光化学的に増感するのが困難であり、本 質的にその量子効率が1を越えないことに起因する。ま た、これらの化合物を用いた平版印刷版等は、通常、プ リンター等でパターン状に露光し、アルカリ現像液ある いは溶剤で露光部を除去することにより作製されるが、 現像液、溶剤の濃度、温度、現像時間の影響を受け易 く、感度が変化する(現像ラチチュードが狭い)等の問 題があった。また、感光波長が固定化されるため、光源 50

| |

適性が乏しく、白灯安全性付与等が困難であり、更にDe ep UV 領域での吸収が大きいため、低波長光使用によるフォトレジストの解像力向上を目的とした用途には適さない。これらの欠点を克服するために、例えば特公昭48-12242 号、特開昭52-40125 号、米国特許第4,307,17 3 号などの各公報及び明細書に記載の方法が試みられているが、いずれも不十分な改良に留まっている。

【0003】最近、オルトキノンジアジド化合物に替わ る新規ポジ型感光性材料の開発を目的として、いくつか 10 の提案がなされている。その一つとして、例えば特公昭 56-2696号公報に記載されているオルトカルビノールエ ステル基を有するポリマー化合物が挙げられる。しか し、この場合においても十分な感度が得られなかった。 一方、半導体素子、磁気バブルメモリ、集積回路等の電 子部品を製造するためのパターン形成法として、フォト レジストを利用して作成する方法が一般に行われている が、半導体素子等の高密度化、高集積化に伴い、パター ンの線幅や間隔が極めて小さくなり、また、基板のエッ チングにはドライエッチングが採用されるようになった ことから、フォトレジストには高解像度及び高ドライエ ッチング耐性が望まれるようになり、これらのフォトレ ジストの主流はネガ型からポジ型に推移している。特 に、ポジ型フォトレジストの中でも、感度、解像力、ド ライエッチング耐性に優れることから、例えば、ジェー ・シー・ストリエータ著、コダック・マイクロエレクト ロニクス・セミナー・プロシーディングス、第116頁 (1976年) 等に記載されているアルカリ可溶性のノ ボラック樹脂をベースにしたアルカリ現像型のポジ型フ ォトレジストが現在広く使用されている。 しかしなが ら、近年電子機器の多様化、高感度化に伴い、更に高密 度ならびに高集積化を図るべくパターンの微細化が強く 要請されている。これらの要求に対し、従来のオルトキ ノンジアジド感光物に、アルカリ可溶性を付与したポリ シロキサン又はポリシルメチレン等のシリコンポリマー を組み合わせた感光物、例えば特開昭61-256347 号、同 61-144639 号、同62-159141 号、同62-191849 号、同62 -220949 号、同62-229136 号、同63-90534号、同63-916 54号等の各公報に記載の感光性組成物、特開昭62-13663 8 号公報記載のポリシロキサン/カーボネートのブロッ ク共重合体に有効量のオニウム塩を組み合わせた感光性 組成物が開示されている。しかしながら、これらのシリ コーンポリマーはアルカリ可溶性の機能付与等の為にそ の製造が著しく困難となり、また経時安定性も十分では なかった。

【0004】また、最近従来のキノンジアジドに代わるポジ型の感光材料として、光により酸を発生する化合物及び酸により加水分解等を生じアルカリ水に対する溶解度が変化する化合物、必要に応じてバインダー樹脂等を含有する組成物が報告されている。例えば露光で発生した酸により、特定の低分子量又は高分子量のアセタール

及びヒドロキシル又はアミン成分として芳香族化合物を 含有するO, N-アセタール (米国特許第3,779,778 号) 及びオルトエステル及びアミドアセタール (西ドイ ツ国特許公開公報第2610842 号)を分解してポジ画像を 形成させる方法を挙げることができる。更に同様の方法 によりポジ画像を形成させる方法は、特開昭64-33546 号、同第48-89003号、同第51-120714 号、同第53-13342 9 号、同第55-126236 号、同第53-133428 号、同第55-1 2995号、同第57-31674号、同第57-31675号、同第57-373 47号、同第62-215947号、特開平1-106040号、特開平1-10 106041号公報に記載されている。しかしながら、これら の組成物はいずれも感度が低いか未露光部と露光部との 溶解度の差が小さいかあるいはポジ画像のパターンの形 状に問題があり、実用に供されるまでには至っていな い。また、酸分解性化合物として、エノールエーテル基 を含有した化合物を用い、同様の方法でポジ画像が形成 できることは、特開昭62-45971号公報に記載されてい る。しかしながら、この場合にも感度が低く、かつ未露 光部と露光部との溶解度の差が小さいため、限られた条 件でしか鮮明なポジ画像を得ることができなかった。

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、上記 問題点を解決するための新規なポジ型感光性組成物を提 供することにある。即ち、高い感光性を有し、かつ広範 囲の波長光での使用が可能である新規なポジ型感光性組 成物を提供することにある。更なる本発明の目的は、露 光部と未露光部との溶解性の差が大きく、現像ラチチュ ードの高いポジ型感光性組成物を提供することにある。

【課題を解決するための手段】本発明者は、上記目的を 30 達成すべく、オルトキノンジアジドに代わる新規なポジ 型感光性組成物の探索を行った結果、2個以上のビニル エーテル基等のエノールエーテル基を含有する化合物 と、例えば水酸基含有アクリル樹脂とを溶媒で希釈調製 し、支持体上に塗布乾燥した場合、乾燥熱で上記成分が 効果的に熱架橋し、アルカリ水溶液、溶剤等に不溶とな ること、更にこの熱架橋部は酸の存在化で効率よく加水 分解して、可溶化することを見いだし、本発明を完成さ せるに至った。即ち、本発明は、(a)下記一般式(I) で示されるエノールエーテル基を少なくとも2個有する 40 化合物と、(b)酸成分及び水酸基を有する線状高分子 と、(c)活性光線又は放射線の照射により分解して酸を 発生する化合物とを含有し、(a)成分と(b) 成分とを熱 により架橋させたことを特徴とするポジ型感光性組成物 であり、紫外線、可視光線、電子線又はX線に対し高い。

感光性を示し、かつ広い現像条件で鮮明なポジ画像の形 成が可能な感光性組成物に関する。

[0007]

【化2】

【0008】式中、R1、R2及びR3は水素、アルキ ル基又はアリール基を表し、同一もしくは異なっていて もよい。また、それらの内の2つが結合して飽和又はオ レフィン性不飽和の環を形成してもよい。以下、本発明 について詳細に説明する。

【0009】本発明は、上記(a)、(b) 及び(c) の三成分からなるポジ型感光性組成物があるが、成分 (a) のエノールエーテル基含有化合物と成分(b) の 線状高分子とが熱的に架橋構造を作ることに第一の特徴 がある。まず、本発明の成分(a)のエノールエーテル 基含有化合物について説明する。一般式(I)のエノー ルエーテル基において、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>がアリール 基の場合、一般に4~20個の炭素原子を有し、アルキ ル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、 アシル基、アシルオキシ基、アルキルメルカプト基、ア ミノアシル基、カルボアルコキシ基、ニトロ基、スルホ ニル基、シアノ基又はハロゲン原子により置換されてい てよい。R1、R2及びR3がアルキル基を表す場合に は、炭素数1~20の飽和又は不飽和の直鎖、分岐又は 脂環のアルキル基を示し、ハロゲン原子、シアノ基、エ ステル基、オキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基 又はアリール基により置換されていてもよい。また、R 1、R2及びR3のいずれか2つが結合してシクロアル キル基又はシクロアルケニル基を形成する場合には通常 3~8、好ましくは5又は6個の環員を表す。本発明に おいて、一般式(I)で示されるエノールエーテル基の うち、好ましいのは、 $R_1$ 、 $R_2$  及び $R_3$  のうちひとつ がメチル基、もしくはエチル基で、残りが水素原子であ るエノールエーテル基、更に好ましいのはR1、R2及 びR3がすべて水素であるビニルエーテル基である。本 発明では2つ以上のエノールエーテル基を含有する種々 の化合物を使用することができるが、これらは大気圧下 で60℃以上の沸点を有する化合物であり、成分(a) の好ましい化合物としては、下記一般式(II) 又は(II 1)で示すビニルエーテル化合物が挙げられる。

[0010]

【化3】

$$A - \begin{bmatrix} -0 - (R_4 - 0) & -CH = CH_2 \end{bmatrix}_{m}$$
 (11)

$$A - \left[ -B - R_4 - O - CH = CH_2 \right]_{n}$$
 (111)

【0011】ここで、Aはm価のアルキル基、アリール 基又はヘテロ環基を示し、Bは-CO-O-、-NHCOO- 又は -NHCONH- を示し、R4 は炭素数1~10の直鎖又は分岐 のアルキレン基を示し、nは0又は $1\sim10$ の整数、m 10 ソルビールペンタビニルエーテル、エチレングリコール は2~6の整数を示す。一般式(II)で示される化合物 は例えば、Stephen. C. Lapin, Polymers Paint Colour Journal, 179(4237)、321(1988) に記載されている方 法、即ち多価アルコールもしくは多価フェノールとアセ チレンとの反応、又は多価アルコールもしくは多価フェ ノールとハロゲン化アルキルピニルエーテルとの反応に より合成することができる。具体例としてエチレングリ コールジピニルエーテル、トリエチレングリコールジビ ニルエーテル、1, 3-ブタンジオールジビニルエーテ ル、テトラメチレングリコールジビニルエーテル、ネオ 20 ペンチルグリコールジビニルエーテル、トリメチロール プロパントリビニルエーテル、トリメチロールエタント リビニルエーテル、ヘキサンジオールジピニルエーテ ル、1. 4-シクロヘキサンジオールジビニルエーテ ル、テトラエチレングリコールジビニルエーテル、ペン

タエリスリトールジビニルエーテル、ペンタエリスリト ールトリビニルエーテル、ペンタエリスリトールテトラ ビニルエーテル、ソルビトールテトラビニルエーテル、 ジエチレンビニルエーテル、トリエチレングリコールジ エチレンビニルエーテル、エチレングリコールジプロピ レンビニルエーテル、トリエチレングリコールジエチレ ンビニルエーテル、トリメチロールプロパントリエチレ ンピニルエーテル、トリメチロールプロパンジエチレン ビニルエーテル、ペンタエリスリトールジエチレンビニ ルエーテル、ペンタエリスリトールトリエチレンビニル エーテル、ペンタエリスリトールテトラエチレンピニル エーテル、1、2-ジ(ピニルエーテルメトキシ)ベン ゼン、1、2-ジ (ビニルエーテルエトキシ) ベンゼ ン、並びに以下の一般式(II-1)~(II-41)で示 される化合物を挙げることができるが、これに限定され るものではない。

[0012]

【化4】

7
$$(11-1)$$
 $CH_2 = CH - 0 - CH_2 CH_1 O - CH = CH_2$ 

[0013]

$$(11-6)$$
 $CH_{2} = CH - OCH_{2}CH_{2}O - OCH_{2}CH_{2}O - CH = CH_{2}O$ 

$$(11-7)$$
 $CH_2 = CH - O - CH_2CH_2 - O - CH_2CH_2O - CH = CH_2$ 

$$(11-8)$$
 $CH_{2} = CH - O - CH_{2} - CH_{2} - O$ 
 $OCH_{3}CH_{3}O - CH = CH_{2}$ 
 $CH_{3}$ 

$$(II - 9)$$
 $CH_{2} = CH - 0 - CH_{2}CH_{1}O - CH = CH_{2}$ 
 $OCH_{1}CH_{2} - O - CH = CH_{2}$ 
 $OCH_{2}CH_{3} - O - CH = CH_{3}$ 
 $OCH_{3}CH_{4} - O - CH = CH_{4}$ 

[0014]

11 ( 11-10) 
$$CH_2 = CH - O - CH_2 CH_2 O - CH_3 CH_3 O -$$

$$CH_1 = CH - O - CH_1O - CH_1$$

[0015]

【化7】

13 (11-15) 
$$CH_{2} = CH - O - CH = CH_{2}$$

$$CH_{z} = CHO \longrightarrow C \longrightarrow CH = CH_{z}$$

$$CH_{2} = CH - O - CH = CH_{2}$$

$$CH^{3} = CH - 0$$
  $OCH = CH^{3}$ 

[0016]

【化8】

$$CH_{t} = CH - O - CH = CH_{2}$$

$$CH_{2} = CH - O - OCH = CH_{2}$$

$$CH_1 = CH - 0$$
 $CF_1$ 
 $CF_1$ 
 $CF_2$ 
 $CF_3$ 

$$CH_{z} = CH$$

$$O$$

$$Me$$

$$CH = CH_{z}$$

$$OCH = CH_{z}$$

[0017] [化9]

$$(11 - 25)$$

$$CH_{2} = CH_{2}$$
 $CH_{3}$ 
 $CH = CH_{2}$ 
 $CH = CH_{3}$ 

【化10】

[0018]

 $CH_{2} = CH$   $CH_{2} = CH$  Me  $CH = CH_{2}$  Me Me  $OCH = Ch_{2}$ 

$$CH_{2} = CH_{2}$$

$$CH = CH_{2}$$

$$CH = CH_{2}$$

$$CH = CH_{2}$$

[0019]

【化11】

$$CH_{1} = CH - O$$

$$CH_{2} = CH_{2}$$

$$CH_{3} = CH_{2}$$

$$CH_{3} = CH_{4}$$

$$CH_{3} = CH_{4}$$

$$CH_{3} = CH_{4}$$

$$CH_{3} = CH_{4}$$

$$CH_{2} = CH - 0$$

$$O - CH = CH_{2}$$

$$O - CH = CH_{2}$$

$$30 \quad [\{E \mid 2\}]$$

[0020]

$$\begin{array}{c} 23 \\ ( \hspace{.1cm} \hspace{.1cm} | \hspace{.1cm} \hspace{.1cm} \hspace{.1cm} | \hspace{.1cm} \hspace{.1cm} | \hspace{.1cm} \hspace{.1cm} | \hspace{.1cm} \hspace{.1cm} | \hspace{.1$$

$$(11-31)$$

$$CH_{2} = CH - 0$$

$$Me$$

$$OCH = CH_{2}$$

$$Me$$

$$OCH = CH_{2}$$

$$Me$$

$$Me$$

[0021]

【化13】

25 ( 11 - 32)

# ( 11-33)

# 【化14】

[0022]

$$CH_{z} = CH_{0}$$

$$CH_{z} = C$$

$$CH_2 = CH - 0$$

$$CH_2 = CH - 0$$

$$OCH = CH_2$$

$$CH_3 = CH - 0$$

[0023]

【化15】

 $(H_z = CH - 0)$   $CH_z = CH - 0$   $CH_z = CH - 0$ 

$$CH_{2} = CH - 0$$
 $OCH = CH_{2}$ 
 $OCH = CH_{2}$ 
 $OCH = CH_{3}$ 
 $OCH = CH_{4}$ 
 $OCH = CH_{4}$ 

$$CH_{2} = CHO$$

$$CH_{2} = CHO$$

$$OCH = CH_{2}$$

$$OCH = CH_{3}$$

$$OCH = CH_{4}$$

$$OCH = CH_{4}$$

$$Me$$

$$Me$$

[0024]

【化16】

$$CH_{2} = CH - 0$$
 $OCH = CH_{2}$ 
 $OCH = CH_{3}$ 
 $OCH = CH_{3}$ 

$$CH_{1} = CH - 0$$

$$CH_{2} = CH - 0$$

$$CH_{3} = CH - 0$$

$$CH = CH_{1}$$

$$CH_{4} = CH - 0$$

$$CH = CH_{2}$$

$$CH = CH_{2}$$

$$CH = CH_{3}$$

$$CH = CH_{2}$$

$$CH = CH_{3}$$

$$CH = CH_{3}$$

$$CH = CH_{4}$$

$$COMe$$

【0025】一方、一般式 (III) (B=C0-O-の場 合)で示される化合物は多価カルボン酸とハロゲン化ア ルキルビニルエーテルとの反応により製造することがで きる。具体例としてはテレフタル酸ジエチレンビニルエ ーテル、フタル酸ジエチレンビニルエーテル、イソフタ ル酸ジエチレンビニルエーテル、フタル酸ジプロピレン テル、イソフタル酸ジプロピレンビニルエーテル、マレ イン酸ジエチレンビニルエーテル、フマル酸ジエチレン ピニルエーテル、イタコン酸ジエチレンビニルエーテル 等を挙げることができるが、これらに限定されるもので はない。更に本発明において好適に用いられるビニルエ ーテル基含有化合物としては、下記一般式(IV)、

(V)又は(VI)等で示される活性水素を有するビニル エーテル化合物とイソシアナート基を有する化合物との 反応により合成されるビニルエーテル基含有化合物を挙 げることができる。

[0026]

【化17】

$$CH_2 = CH - O - R' - OH \qquad (TV)$$

$$CH_2 = CH - O - R' - COOH \qquad (7)$$

$$CH_2 = CH - O - R' - NH_2$$

【0027】ここで、R1 は炭素数1~10の直鎖又は 分岐のアルキレン基を示す。イソシアナート基を含有す る化合物としては、例えば架橋剤ハンドブック(大成社 刊、1981年発行)に記載の化合物を用いることがで きる。具体的には、トリフェニルメタントリイソシアナ ート、ジフェニルメタンジイソシアナート、トリレンジ ビニルエーテル、テレフタル酸ジプロピレンビニルエー 30 イソシアデート、2,4-トリレンジイソシアナートの 二量体、ナフタレン-1.5-ジイソシアナート、o-トリレンジイソシアナート、ポリメチレンポリフェニル イソシアナート、ヘキサメチレンジイソシアナート等の ポリイソシアナート型、トリレンジイソシアナートとト リメチロールプロパンの付加体、ヘキサメチレンジイソ シアナートと水との付加体、キシレンジイソシアナート とトリメチロールプロパンとの付加体等のポリイソシア ナートアダクト型等を挙げることができる。

> 【0028】上記イソシアナート基含有化合物と活性水 40 素含有ビニルエーテル化合物とを反応させることにより 末端にビニルエーテル基をもつ種々の化合物ができる。 下記に木発明に使用されるビニルエーテル基をもつ化合 物の例を列挙するが、本発明の範囲はこれらに限定され るものではない。

[0029]

【化18】

$$33$$
 (71 - 1 ) CH<sub>2</sub> = CH - 0 - CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> - OOC-NH- NH-COO - CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> - O - CH = CH

$$(VII - 4)$$

$$CH_z = CHOCH_zCH_zNH - C - NH$$

$$0$$

$$NH - C - NHCH_zCH_zOCH = CH_z$$

$$0$$

$$0$$

[0030]

30 【化19】

[0031]

[0032]

(NL - 15)

【0033】以上述べてきたビニルエーテル基を少なくとも2個含有する化合物は単一で使用できるが、数種の混合物として使用してもよい。感光性組成物中のビニルエーテル基を含有する化合物の添加量は、一般に感光性組成物の全固形分に対し、1~80重量%、好ましくは5~50重量%の範囲である。本発明で使用される酸性分及び水酸基を有する線状高分子(b)は、エノールエーテル基を少なくとも2個有する化合物(a)と熱的に架橋し、その架橋部が酸により効率よく分解するものであれば任意に選択して用いることができる。上記線状高分子は一般に線状高分子を得る公知の方法により合成できるが、例えば、酸性分、好ましくはカルボン酸基、ス

ルホン酸基、リン酸基、スルホンアミド基等を有するビニルモノマーと水酸基を有するビニルモノマーとを共重合することによって得ることができる。必要に応じて、更に他のビニルモノマーを共重合させても良い。酸性分を含有するビニルモノマーとしては、例えばアクリル酸、メタクリル酸、マレイン酸、イタコン酸、クロトン酸、イソクロトン酸、pービニル安息香酸、pービニルベンゼンスルホン酸、pービニル桂皮酸、マレイン酸モノメチルエーテル、マレイン酸モノエチルエーテル等が挙げられる。

分子は一般に線状高分子を得る公知の方法により合成で 【0034】水酸基を含有するビニルモノマーとして きるが、例えば、酸性分、好ましくはカルボン酸基、ス 50 は、例えば2-ヒドロキシエチルアクリレート、2-ヒ

39 ドロキシエチルメタクリレート、p-2-ヒドロキシエ チルスチレン、N-(2-ヒドロキシエチル)マレイミ ド、p-ヒドロキシスチレン、N-(4-ヒドロキシフ ェニル)メタクリルアミド等が挙げられる。上記モノマ ーと共重合可能な他のモノマーとしては、例えばアクリ ロニトリル、アクリルアミド、メタクリルアミド、メチ ルアクリレート、エチルアクリレート、プロピルアクリ レート、ブチルアクリレート、メチルメタクリレート、 エチルメタクリレート、プロピルメタクリレート、ブチ ルメタクリレート、スチレン、ベンジルアクリレート、 ベンジルメタクリレート、ビニルベンゾエート、塩化ビ ニル、ビニリデンクロライド、酢酸ビニル、N-(4-スルファモイルフェニル) メタクリルアミド、N-フェ ニルホスホニルメタクリルアミド、ブタジエン、クロロ プレン、イメプレン等を挙げることができる。酸性分を 含有するビニルモノマーと、水酸基を含有するビニルモ ノマーと、他の共重合可能なモノマーの好ましい共重合 比としては、重量%で、5~80:2~80:0~97 の範囲である。

【0035】これらの線状高分子は単一で使用できる が、数種の混合物として使用してもよい。感光性組成物 中の線状高分子の添加量は、一般に感光性組成物の全固 形分に対し、1~95重量%、好ましくは20~90重 量%の範囲である。線状高分子の分子量は、一般に1,00 0~1,000,000、好ましくは1,500~200,000である。 また、本発明に使用される線状高分子としては、上記の 様に一つの線状高分子鎖に酸成分と水酸基とをもつもの が好ましいが、特定の現像溶媒では、同様の効果を酸成 分を有する線状高分子と水酸基を有する線状高分子との 混合物において得ることもできる。本発明で使用される 活性光線又は放射線の照射により分解して酸を発生する 化合物としては、光カチオン重合の光開始剤、光ラジカ ル重合の光開始剤、色素類の光消色剤、光変色剤、ある いはマイクロレジスト等に使用されている公知の光によ り酸を発生する化合物、及びそれらの混合物を適宜に選 択して使用することができる。

【0036】例えば S. I. Schlesinger, Photogr. Sc i. Eng., 18, 387(1974) 、T. S. Bal et al, Polymer, 21. 423(1980) 等に記載のジアゾニウム塩、米国特許 第4,069,055 号、同4,069,056 号、同 Re 27,992号の明 細書、特願平3-140140号の明細書等に記載のアンモニウ ム塩、D. C. Necker et al. Macromolecules, 17, 2468 (1984), C. S. Wen et al, Teh. Proc. Conf. Rad. Cur ing ASIA. p478 Tokyo, Oct (1988)、米国特許第4,069,0 55 号、同4,069,056 号等明細書に記載のホスホニウム 塩、J. V. Crivello et al, Macromorecules, 10(6), 1 307 (1977), Chem. & Eng. News, Nov. 28, p31 (198 8)、欧州特許第104,143 号、米国特許第339,049 号、同 第410,201 号、特開平2-150848号、特開平2-296514号の 明細書又は公報等に記載のヨードニウム塩、J. V. Criv 50 40

ello et al, Polymer J. 17, 73 (1985), J. V. Crivel lo et al. J. Org. Chem., 43, 3055 (1978), W. R. Wa tt etal, J. Polymer Sci., Polymer Chem. Ed., 22, 1 789 (1984) , J. V. Crivelloet al, Polymer Bull., 1 4, 279 (1985) , J. V. Crivello et al, Macromorecul es. 14(5), 1141(1981), J. V. Crivello et al, J. P olymer Sci., PolymerChem. Ed., 17, 2877 (1979) 欧州特許第370,693 号,同3,902,114 号、同233.567 号、同297,443 号、同297,442 号、米国特許第4,933,37 7号、同161,811号、同410,201号、同339,049号、同 4.760.013 号、同4.734.444 号、同2.833.827 号、独国 特許第2,904,626 号、同3,604,580 号、同3,604,581 号 の明細書又は公報等に記載のスルホニウム塩、

[0037] J. V. Crivello et al, Macromorecules, 10(6), 1307 (1977), J. V. Crivello et al, J. Polym er Sci., Polymer Chem. Ed., 17, 1047 (1979) 等に記 載のセレノニウム塩、C. S. Wen et al, Teh, Proc. Co nf. Rad. Curing ASIA, p478Tokyo, Oct (1988)等に記 載のアルソニウム塩等のオニウム塩、米国特許第3,905. 815 号、特公昭46-4605 号、特開昭48-36281号、特開昭 20 55-32070号、特開昭60-239736 号、特開昭61-169835 号、特開昭61-169837 号、特開昭62-58241号、特開昭62 -212401 号、特開昭63-70243号、特開昭63-298339 号の 明細書又は公報等に記載の有機ハロゲン化合物、K. Mei er et al. J. Rad. Curing, 13(4), 26 (1986), T. P. Gill et al, Inorg. Chem., 19, 3007 (1980), D. Ast ruc, Acc. Chem. Res., 19(12), 377 (1896)、特開平2-1 61445号公報等に記載の有機金属/有機ハロゲン化物、 S. Hayase et al, J. Polymer Sci., 25, 753 (1987). E. Reichmanis et al. J. Polymer Sci., Polymer Chem. Ed., 23, 1 (1985) , Q. Q. Zhu et al, J. Photoch em., 36, 85, 39, 317 (1987), B. Amit et al. Tetrah edron Lett., (24) 2205 (1973).

[0038] D. H. R. Barton et al, J. Chem Soc., 3 571 (1965), P. M. Collins et al, J. Chem. Soc., Per kin I, 1695 (1975) , M. Rudinstein et al. Tetrahed ronLett., (17), 1445 (1975), J. W. Walker et al. J. Am. Chem. Soc., 110,7170 (1988) , S. C. Busman et al. J. Imaging Technol., 11(4), 191 (1985), H. M. Houlihan et al. Macoromolecules, 21, 2001 (198 8), P. M. Collinset al, J. Chem. Soc., Chem. Commu n., 532 (1972) , S. Hayase et al, Macromolecules, 18, 1799 (1985), E. Reichmanis et al, J. Electroch em. Soc., Solid State Sci. Technol., 130(6), F. M. Houlihan et al. Macromolecules, 21, 2001 (1988). 欧州特許第0290,750号、同046,083号、同156,535号、 同271,851 号、同0,388,343 号、米国特許第3,901,710 号、同4,181,531 号、特開昭60-198538 号、特開昭53-1 33022 号の明細書又は公報等に記載のo-ニトロベンジ ル型保護基を有する光酸発生剤、M. TUNOOKA et al. Po

42

lymer Preprints Japan, 38(8)、G. Berner et al, J. Rad. Curing, 13(4)、W. J. Mijs et al, Coating Tech nol., 55(697), 45 (1983)、Akzo, H. Adachi et al, P olymer Preprints, Japan, 37(3)、欧州特許第0199,672号、同84515号、同199,672号、同044,115号、同0101,122号、米国特許第4,618,564号、同4,371,605号、同4,431,774号、特開昭64-18143号、特開平2-245756号、特願平3-140109号の公報又は明細書等に記載のイミノスルフォネート等に代表される、光分解してスルホン酸を発生する化合物、特開昭61-166544号公報に記載のジスルホン化合物を挙げることができる。

【0039】またこれらの光により酸を発生する状、あるいは化合物をポリマーの主鎖又は側鎖に導入した化合物、例えば、M. E. Woodhouse et al, J. Am. Chem. Soc. 104、5586 (1982)、S. P. Pappas et al, J. Imaging Sci., 30(5), 218 (1986)、S. Kondo er al. Makromol. Chem., Rapid Commun., 9,625 (1988)、Y. Yamada et al, Makromol. Chem., 152, 153, 163 (1972)、J. V. Crivello er al. J. Polymer Sci., Polymer Chem. Ed., 17, 3845 (1979)、米国特許第3,849,137号、独国特許第3,914,407、特開昭63-26653号、特開昭55-164824号、特開昭62-69263号、特開昭63-1460387、特開昭63-163452号、特開昭62-153853号、特開昭63-146029号の明細書又は公報等に記載の化合物を用いることができる。

【 O O 4 O 】更に、V. N. R. Pillai, Synthesis, (1), 1(1980)、A. Abad et al, Tetrahedr on Lett., (47)4 555 (1971)、D. H. R. Barton et al, J. Chem. Soc., (C), 329 (1970)、米国特許第3,779,778 号、欧州特許第126,712 号等に記載の光により酸を発生する化合物も使 30用することができる。上記活性光線又は放射線の照射により分解して酸を発生する化合物の中で、特に有効に用

いられるものについて以下に説明する。

(1) トリハロメチル基が置換した下記一般式(VIII) で表されるオキサゾール誘導体又は下記一般式(IX)で 表されるS-トリアジン誘導体。

[0041]

【化22】

(VIII)

[0042] [化23]

$$Y_3C$$
 $N$ 
 $N$ 
 $CY_3$ 

【0043】式中、 $R^1$  は置換もしくは未置換のアリール基又はアルケニル基であり、 $R^2$ は置換もしくは未置換のアリール基、アルケニル基、アルキル基又は-CY を表す。Yは塩素原子又は臭素原子を示す。上記オキサゾール誘導体(VIII)及びS-トリアジン誘導体(IX)の具体例としては、以下の $VIII-1\sim8$  及び化合物 IX $-1\sim1$  0 を挙げることができるが、これに限定されるものではない。

[0044]

【化24】

$$CI \longrightarrow CH = CH - C' \ C' - CCI_3$$

$$CH_3$$
 $CH=CH-C'$ 
 $C-CCI_3$ 
 $VIII - 2)$ 

$$CH_3O \longrightarrow CH = CH - C \longrightarrow C - CBr_3$$

$$( \forall m = -3 )$$

$$n-C_4H_9O \longrightarrow CH=CH-C' C-CCI_3$$

$$(\nabla H - 4)$$

[0045]

$$CH = CH - C C - CCI_3$$

$$(\nabla M - 7)$$

[0046]

【化26】

$$CCl_3$$
 $N$ 
 $N$ 
 $CCl_3$ 
 $CCl_3$ 
 $CCl_3$ 
 $CCl_3$ 

$$Cl_3C$$
  $N$   $CCl_3$   $(II - 2)$ 

【0047】 【化27】

30

$$CI_3\dot{C}$$
 $N$ 
 $CCI_3$ 
 $CCI_3$ 

【0049】(2) 下記一般式(X)で表されるヨード ニウム塩又は下記一般式(XI)で表されるスルホニウム 塩。

【0050】 【化29】

$$Ar^{1}/|r| Z \qquad (X)$$

【0051】 【化30】

$$R^3$$
 $R^4 - S^4 Z^5 \quad (XI)$ 
 $R^5$ 

【0052】式中、Ar<sup>1</sup>及びAr<sup>2</sup>は各々独立に置換もし を挙じくは未置換のアリール基を示す。好ましい置換基として 50 ない。

50

は、アルキル基、ハロアルキル基、シクロアルキル基、 アリール基、アルコキシ基、ニトロ基、カルボキシル 基、アルコキシカルボニル基、ヒドロキシ基、メルカプ ト基及びハロゲン原子が挙げられる。R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>及びR 5 は各々独立に、置換もしくは未置換のアルキル基又は アリール基を示す。好ましくは炭素数6~14のアリー ル基、炭素数1~8のアルキル基又はそれらの置換誘導 体である。好ましい置換基は、アリール基に対しては炭 40 素数1~8のアルコキシ基、炭素数1~8のアルキル 基、ニトロ基、カルボキシル基、ヒドロキシ基又はハロ ゲン原子であり、アルキル基に対しては炭素1~8のア ルコキシ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基 である。2 は対アニオンを示し、例えば BFa 、AsFa  $PF_6$ ,  $SbF_6$ ,  $SiF_6$ ,  $C10_4$ ,  $CF_3SO_3$ ,  $BPh_4$ 、(Ph=フェニル)、ナフタレン-1-スルホン酸ア ニオン等の縮合多核芳香族スルホン酸アニオン、アント ラキノンスルホン酸アニオン、スルホン酸基含有染料等 を挙げることができるが、これらに限定されるものでは

【0053】また、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>及びR<sup>5</sup>のうちの2つ並 びにAr1及びAr2はそれぞれ単結合又は置換基を介して 結合してもよい。一般式(X)及び(XI)で示される上 記オニウム塩は公知であり、例えばJ. W. Knapczyk et al, J. Am. Chem. Soc., 91, 145 (1969) , A. L. Mayc ok et al, J. Org. Chem., 35, 2532 (1970), E. Goeth as etal, Bull. Soc. Chem. Belg., 73, 546, (1964), H. M. Leicester, J. Am. Chem. Soc., 51, 3587 (192 9), J. B. Crivello etal, J. Polym. Chem. Ed., 18, 2677 (1980) 、米国特許第2,807,648 号及び同4,247,47 10 3号、特開昭53-101,331号の明細書又は公報等に記載の 方法により合成することができる。一般式(X)及び (XI) のオニウム化合物の具体例としては、以下に示す 化合物X-1~22及びXI-1~34が挙げられるが、 これに限定されるものではない。

[0054]

(X

-4)

【化31】

TREESTAGE OF CHAIN.

$$0.054$$
 $(X - 1)$ 
 $(X - 1)$ 
 $(X - 2)$ 
 $(X - 3)$ 
 $(X - 3)$ 

[0055]

[
$$(X - 5)$$
]

$$(X - 6)$$
 OCH<sub>3</sub> PF<sub>6</sub>

52

$$(X - 7)$$
 SbF<sub>6</sub>

$$O_2N$$

$$(X - 8) O_2N$$

$$(X - 9)$$
NO<sub>2</sub> BF<sub>4</sub>

[0056] 【化33】

$$H_3C$$
 $I^*$ 
 $CH_3$  AsF<sub>6</sub>

$$H_3C$$
  $(X$   $-11)$   $CH_3$   $SbF_6$ .

$$n-C_7H_{15}$$
  $-1^+$   $-1^ -1^-$ 

$$CI \longrightarrow I^{+} \longrightarrow CI \quad PF_{6}$$

$$F_3C$$
  $I^*$   $CF_3$   $BF_4$ 

[0057]

$$\begin{array}{c|c} & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ \\ & \\ & \\ & \\ \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\$$

$$(X - 2 2)$$

【0060】 【化37】

【0061】 【化38】

$$(X | -1)$$

$$57$$

$$BF_4$$

$$(X | -3)$$
S+ AsF<sub>6</sub>

$$(XI - 4)$$
Shops

$$(\times 1 - 5)$$
S+ CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>

$$H_3C$$
 $S^*$ 
 $OC_2H_5$ 
 $BF_4$ 

$$H_3CO$$
 $S^*$ 
 $C1$ 
 $BF_4$ 
 $(\chi I - 7)$ 

【0062】 【化39】

20

HO
$$S^{\bullet}-CH_{3} \quad PF_{6}$$

$$CH_{3}$$

$$(X|-9)$$

$$H_3C$$
 $HO$ 
 $S^*-CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $(XI-10)$ 

$$H_3C$$
 $S^*-CH_3$   $SbF_6$ 
 $CH_3$ 
 $H_3C$   $(XI-11)$ 

【0063】 【化40】

HO-
$$\left(X \mid -1 \mid 2\right)$$
 BF<sub>4</sub>

$$H_3CO$$
 $H_3CO$ 
 $(\times I - 1 3)$ 

【0064】 30 【化41】

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $(XI-16)$ 

【0065】 【化42】

$$\begin{array}{c} O \\ \downarrow C - CH_2 - S \end{array} \qquad BF_4$$

【0066】 30 【化43】

20

【0067】 【化44】

$$\begin{array}{c} O \\ I \\ C - CH_2 - S \end{array}$$

$$(\times I - 2 4)$$

$$BF_4$$

$$10$$

$$\left\{ \left( \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \right)_{2}^{S^{*}} \right\}_{2}^{S} 2PF_{8}$$

$$(X \mid -28)$$

$$(\times) -30)$$

【0068】 【化45】

(X1-31)

\*【0069】 【化46】

10

(X | -3 3)

20

$$(XI - 34)$$

【0070】(3) 下記一般式(XII)で表されるジスルホン誘導体又は下記一般式(XIII)で表されるイミノスルホネート誘導体。

[0071]

【化47】

$$Ar^3-SO_2-SO_2-Ar^4$$
 $(XI)$ 

[0072]

【化48】

$$R^6-SO_2-O-N$$

$$(\times \mathbb{I})$$

【0073】式中、Ar<sup>3</sup>及びAr<sup>4</sup>は各々独立に置換もし 50 くは未置換のアリール基を示す。R<sup>6</sup> は置換もしくは未

72

置換のアルキル基又はアリール基を表す。Aは置換もしくは未置換のアルキレン基、アルケニルン基又はアリーレン基を示す。一般式(XII)及び(XIII)で示される化合物の具体例としては、以下に示す化合物XII -1~1\*

\*2及びXIII-1~12が挙げられるが、これに限定されるものではない。 【0074】

$$CI - So_2 - So_2 - CI$$

【化49】

$$H_3C$$
  $SO_2$   $SO_2$   $CH_3$   $(XI - 2)$ 

$$H_3CO$$
 $SO_2$ 
 $SO_2$ 
 $OCH_3$ 

【0075】 【化50】

$$H_3C$$
  $SO_2$   $SO_2$   $CI$   $* [0 0 7 6] (4.5 1] (4.5 1)$ 

$$H_5C_2$$
  $SO_2$   $SO_2$   $CH_3$ 

$$so_2-so_2$$
 $ci$ 
 $(\times I - 6)$ 

$$H_5C_2O$$
  $SO_2$   $SO_2$   $CI$   $(XI - 7)$  \*

$$SO_2-SO_2$$
  $C$   $(\times 1 - 8)$ 

$$SO_2-SO_2$$
 $CH_3$ 
 $(XI - 9)$ 

$$SO_2-SO_2$$
  $OCH_3$ 

[0077]

\* \* [(£52] SO<sub>2</sub>—SO<sub>2</sub>—OCH<sub>3</sub> ( XI -11)

$$H_3C$$
 $SO_2$ 
 $SO_2$ 
 $(XII - 12)$ 

$$N-0-SO_2$$
  $CH_3$ 

$$N-0-SO_2$$
—OCH<sub>3</sub>

[0079]
[(1054]

20

30

76

【0080】 【化55】

$$\begin{array}{c} O \\ N-O-SO_2-C_2H_5 \\ O & (X III -7) \end{array}$$

$$N-0-SO_2$$
 $(X \mathbb{I} - 8)$ 

[0081] 【化56】

$$N-O-SO_2-C_2H_5$$
 $(\times III -10)$ 

【0082】これらの活性光線又は放射線の照射により 分解して酸を発生する化合物の添加量は、感光性組成物 の全固形分を基準として通常0.001~40重量%の範 囲で用いられ、好ましくは0.1~20重量%の範囲で使 用される。

【0083】本発明のポジ型感光性組成物には必要に応 30 じて、前記酸を発生する化合物の光酸発生効率を増大さ せる化合物(増感剤)、染料、顔料、可塑剤、更にポジ 型感光性組成物のアルカリ水溶液への溶解性を調整する 目的で公知の種々の化合物を使用することができる。増 感剤としては、ピレン、ペリレン等の電子供与性化合 物、あるいはメロシアニン色素、シアニン色素等を使用 できるが、これらに限定されるものではない。これらの 増感剤と前記成分(b)との割合は、好ましくはモル比 で0.01/1~20/1、重量比で0.1/1~5/1の 範囲である。また、本発明のポジ型感光性組成物には着 40 色剤として染料を用いることができるが、好適な染料と しては油溶性染料又は塩基性染料がある。具体的には、 例えばオイルイエロー#101、オイルイエロー#13 0、オイルピンク#312、オイルグリーンBG、オイ ルブルーBOS、オイルブラックBY、オイルブラック BS、オイルブラックT-505 (以上オリエンタル化 学工業(株)製)、クリスタルバイオレット(CI42 555)、メチルバイオレット(CI42535)、ロ ーダミンB (CI45170B)、マラカイトグリーン (CI42000)、メチレンブルー(CI5201

50 5) などを挙げることができる。

【0084】これらの染料は、感光性組成物の全固形分 に対し、0.01~10重量%、好ましくは0.1~3重量 %の割合で感光性組成物中に添加することができる。ま た、本発明のポジ型感光性組成物のアルカリ水溶液への 溶解性を調整する化合物としては、環状酸無水物、その 他のフィラーなどを加えることができる。環状酸無水物 としては米国特許第4,115,128 号明細書に記載されてい るような無水フタル酸、テトラヒドロ無水フタル酸、ヘ キサヒドロ無水フタル酸、3.6-エンドオキシーテト ラヒドロ無水フタル酸、テトラクロロ無水フタル酸、無 10 水マレイン酸、クロロ無水マレイン酸、α-フェニル無 水マレイン酸、無水コハク酸、ピロメリット酸等があ る。これらの環状酸無水物を好ましくは感光性組成物の 全固形分に対し1~15重量%含有させることによって 感度を最大3倍程度まで高めることができる。更に露光 部と未露光部との溶解性の差を出す目的で、例えば特開 昭62-27829号、特開昭63-250642号、 特開昭63-139343号、特願平2-177031 号、特願平2-1381150号、特願平2-1811 51号、特願昭59-45439号、特開昭63-13 9343号、特開昭48-39003号、特開昭51-120714号、特開昭53-133429号、特開昭 55-126236号、特開平1-106038号、特 開昭64-57258号等の公報又は明細書に記載の酸 により加水分解され、アルカリ可溶となる化合物を使用 することができる。

【0085】本発明のポジ型感光性組成物は、平版印刷 版用の材料として使用する場合には上記各成分を溶解す る溶剤に溶かして、支持体上に塗布する。また、半導体 等のレジスト材料用としては、溶媒に溶解したままで使 30 用する。ここで使用する溶媒としては、エチレンジクロ ライド、シクロヘキサノン、メチルエチルケトン、メタ ノール、エタノール、プロパノール、エチレングリコー ルモノメチルエーテル、1-メトキシ-2-プロパノー ル、エチレングリコールモノエチルエーテル、2-メト キシエチルアセテート、1-メトキシ-2-プロピルア セテート、ジメトキシエタン、乳酸メチル、乳酸エチ ル、N, N-ジメチルアセトアミド、N, N-ジメチル ホルムアミド、テトラメチルウレア、N-メチルピロリ ドン、ジメチルスルホキシド、スルホラン、γーブチル ラクトン、トルエン、酢酸エチル、ジオキサンなどがあ り、これらの溶媒を単独あるいは混合して使用する。溶 媒中の上記成分(添加物を含む全固形分)の濃度は、好 ましくは2~50重量%である。また、塗布して使用す る場合、塗布量は用途により異なるが、例えば感光性平 版印刷版についていえば一般的に固形分として0.5~3.  $0 \text{ g/m}^2$ 、またフォトレジストについていえば一般的に 固形分として $0.1\sim3.0$  g/ $m^2$ が好ましい。塗布量が少 なくなるにつれて、感光性は大になるが、感光膜の皮膜 特性は低下する。

【0086】本発明のポジ型感光性組成物を用いて平版 印刷版を製造する場合、その支持体としては、例えば、 紙、プラスチック(例えばポリエチレン、ポリプロピレ ン、ポリスチレンなど)がラミネートされた紙、例えば アルミニウム(アルミニウム合金も含む)、亜鉛、銅な どのような金属板、例えば、二酢酸セルロース、三酢酸 セルロース、プロピオン酸セルロース、酪酸セルロー ス、酢酸酪酸セルロース、硝酸セルロース、ポリエチレ ンテレフタレート、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリ プロピレン、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール などのようなプラスチックのフィルム、上記のごとき金 属がラミネート、もしくは蒸着された紙、もしくはプラ スチックフィルムなどが含まれる。これらの支持体のう ち、アルミニウム板は寸度的に著しく安定であり、しか も安価であるので特に好ましい。更に特公昭48-18 327号公報に記されているようなポリエチレンテレフ タレートフィルム上にアルミニウムシートが結合された 複合体シートも好ましい。アルミニウム板の表面をワイ ヤブラシングレイニング、研磨粒子のスラリーを注ぎな 20 がらナイロンブラシ粗面化するブラシグレイニング、ボ ールグレイニング、液体ホーニングによるグレイニン グ、バフグレイニング等の機械的方法、HFやAlCla、 HCl をエッチャントとするケミカルグレイニング、硝酸 又は塩酸を電解液とする電解グレイニングやこれらの粗 面化法を複合させて行った複合グレイニングによって表 面を砂目立てした後、必要に応じて酸又はアルカリによ りエッチング処理され、引き続き硫酸、リン酸、クロム 酸、スルファミン酸又はこれらの混酸中で直流又は交流 電源にて陽極酸化を行い、アルミニウム表面に強固な不 動態皮膜を設けたものが好ましい。また、砂目立て処 理、陽極酸化後、封孔処理を施したものが好ましい。か かる封孔処理は熱水及び無機塩又は有機塩を含む熱水溶 液への浸漬並びに水蒸気浴などによって行われる。 【0087】このような不動態皮膜自体でアルミニウム 表面は親水化されるが、更に必要に応じて米国特許第2, 714,066 号明細書や米国特許第3,181,461 号明細書に記 載されている珪酸塩処理(珪酸ナトリウム、珪酸カリウ ム)、米国特許第2,946,638号明細書に記載されている フッ化ジルコニウム酸カリウム処理、米国特許第3.201. 247 号明細書に記載されているホスホモリブデート処 理、英国特許1,108,559号明細書に記載されているアル キルチタネート処理、独国特許第1,091,443 号明細書に 記載されているポリアクリル酸処理、独国特許第1.134. 093 号明細書や英国特許第1,230,447 号明細書に記載さ れているポリビニルホスホン酸処理、特公昭44-64 09号公報に記載されているホスホン酸処理、米国特許 第3,307,951 号明細書に記載されているフイチン酸処 理、特開昭58-16893号や特開昭58-1629 1号の各公報に記載されている親水性有機高分子化合物

と2個の金属イオンとの錯体によに下塗処理、特開昭5

50

9-101651号公報に記載されているスルホン酸基 を有する水溶性重合体の下塗によって親水化処理を行っ たものは特に好ましい。その他の親水化処理方法として は、米国特許第3,658,662 号明細書に記載されているシ リケート電着を挙げることができる。

【0088】本発明のポジ型感光性組成物は公知の塗布 技術により上記の支持体上に塗布される。上記の塗布技 術の例としては、回転塗布法、ワイヤーバー塗布法、デ ィップ塗布法、エアーナイフ塗布法、ロール塗布法、ブ 挙げることができる。上記のようにして塗布されたポジ 型感光性組成物の層は、40~150℃で30秒~10 分間、熱風乾燥機、赤外線乾燥機等を用いて乾燥され る。成分(a)と成分(b)との架橋は、感光性組成物 の塗布、乾燥時に熱をかける方法又は塗布乾燥後に熱を かける方法等が挙げられる。加熱は、好ましくは60℃ 以上、更に好ましくは80℃以上で、30秒以上、好ま しくは、2分以上行なう。本発明のポジ型感光性組成物 をフォトレジストとして使用する場合には銅板又は銅メ ッキ板、シリコン板、ステンレス板、ガラス板等の種々 20 の材質の基板を支持体として用いることができる。

【0089】本発明のポジ型感光性組成物を含む感光性 平版印刷版又はフォトレジスト等は、通常、像露光、現 像工程を施される。像露光に用いられる活性光線の光源 としては、例えば、水銀灯、メタルハライドランプ、キ セノンランプ、ケミカルランプ、カーボンアーク灯など がある。放射線としては、電子線、X線、イオンビー ム、遠紫外線などがある。フォトレジスト用の光源とし ては、g線、i線、Deep-UV光が好ましく使用され る。また、高密度エネルギービーム(レーザービーム又 30 は電子線)による走査露光も本発明に使用することがで きる。このようなレーザービームとしてはヘリウム・ネ オンレーザー、アルゴンレーザー、クリプトンイオンレ ーザー、ヘリウム・カドミウムレーザー、KrFエキシ マレーザーなどが挙げられる。本発明のポジ型感光性組 成物の現像に用いる現像液としては、珪酸ナトリウム、 珪酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水 酸化リチウム、第三リン酸ナトリウム、第二リン酸ナト リウム、第三リン酸アンモニウム、第二リン酸アンモニ ウム、メタ珪酸ナトリウム、重炭酸ナトリウム、アンモ 40 ニア水などのような無機アルカリ剤や、テトラアルキル アンモニウムハイドライドなどのような有機アルカリ剤 の水溶液が適当であり、それらの濃度が0.1~10重量 %、好ましくは0.5~5重量%になるように添加され る。また、該アルカリ性水溶液には、必要に応じて界面 活性剤やアルコールなどのような有機溶媒を加えること もできる。

感光液

[0090]

\*【発明の効果】本発明のポジ型感光性組成物は、高い感 光性を有し、かつ、広範囲の波長光の使用が可能であ

## [0091]

【実施例】以下、本発明を実施例により更に詳細に説明 するが、本発明内容がこれにより限定されるものではな い。

## <u>実施例1~24、比較例1~3</u>

厚さ0.24㎜の2Sアルミニウム板を80℃に保った第 レード塗布法、カーテン塗布法及びスプレー塗布法等を 10 三燐酸ナトリウムの10%水溶液に3分間浸漬して脱脂 し、ナイロンブラシで砂目立てした後、アルミン酸ナト リウムで約10分間エッチングして、硫酸水素ナトリウ ム3%水溶液でデスマット処理を行った。このアルミニ ウム板を20%硫酸中で電流密度2A/dm² において2 分間陽極酸化を行った。次の下記表1に示される化合物 を用いて、下記処方のとおりに27種類の感光液 [A] -1~ [A] -24、 [A'] -1~ [A'] -3を調 製した。この感光液を陽極酸化したアルミニウム板上に 塗布し、100℃で10分間乾燥して各々の感光性平版 印刷版を作成した。このときの塗布量は全て乾燥重量で  $1.7 g/m^2$ になるように調整した。

## 感光液処方〔A〕

表1の線状高分子	2. 0 g
表1のビニルエーテル化合物	0.4 g
表1の光酸発生剤	0. 1 g
ジオキサン	50.0 g
メタノール	15.0 g

乾燥時の熱による感光層の架橋を確認するため、得られ た感光性平版印刷版を表2に示す溶媒に5分間浸漬し、 水洗したあと塗膜の溶解状態を観察した。その結果を表 2に示す。○は溶解、△は一部溶解(膜減り)、×は不 溶を表す。次に、得られた感光性平版印刷版の感光層上 に濃度差0.15のグレースケールを密着させ、2KWの 高圧水銀灯で50cmの距離から20秒露光を行なった。 露光した感光性平版印刷版を120℃で5分加熱した 後、以下の組成の現像液原液

## (Y):

80g 水 トリエタノールアミン 3 g

t-ブチルナフタレン

スルホン酸ナトリウム ベンジルアルコール

9 g

の2倍希釈水溶液で25℃において60秒間浸漬し、現 像したところ、本発明の感光性組成物はすべて鮮明なポ

ジ画像が得られた。結果を表3に示す。

[0092]

【表1】

状 高 分 子 ピニルエー 光酸発生剤

83		•		84
<del></del>			テル化合物	
実施例1	[A] - 1		II - 11	X-21
		エチルメタクリレート/メタ		
		クリル酸メチル=20/20/60		
		(低批%)、分子胜Mw=2.8 万	î	
2	2	メタクリル酸/2-ヒドロキシ	II — 11	X - 21
		エチルメタクリレート/メタ		
		クリル酸メチル=30/10/60		
	•	(重量%)、分子量Mw=2.9万		
3	3	メタクリル酸/2-ヒドロキシ	11 - 11	X-21
		エチルメタクリレート/メタ		
		クリル酸メチル=35/5/60		
		(重量%)、分子量Mw=2.7万		
4	4	アクリル酸/2-ヒドロキシエ	11 - 11	X - 21
		チルメタクリレート <i>/</i> ベンジ		
		ルメタクリレート=20/20/60		
		(重量%)、分子量Mw=3.2万	-	
5	5	アクリル酸/2-ヒドロキシエ	11 - 11	X-21
		チルメタクリレート/ベンジ		
		ルメタクリレート=30/10/60		
		(重量%) 、分子量Mw=2.9万	•	
6	6	アクリル酸/2-ヒドロキシエ	II - 11	X-21
		チルメタクリレート/ベンジ		
		ルメタクリレート=35/ 5/60		
		(重量%)、分子量Mw=3.5万	•	
7	7	メタクリル酸/2-ヒドロキシ	II - 1I	X - 21
		エチルメタクリレート/ベン		
		ジルメタクリレート=20/20/60	)	
		(重量%)、分子量Mw=4.2万		
8	8	イタコン酸/p-(2-ヒドロキシエ	11 - 11	X-21
		チル)スチレン/アクリル酸メ		
		チル=15/20/65(重量%)、		
		分子量Mw=4.2万		
9	9	マレイン酸/pーヒドロキシスチ	II — 11	X - 21
		レン/アクリル酸エチル=		
		15/50/35 (重量%) 、分子量Mw		
		=3.2万		
10	10	アクリル樹脂「カルボセットXL	11 - 11	X-21
		-44 」グッドリッチ社製		
11	11	アクリル樹脂「カルボセット	11 - 11	X - 21
		525 」グッドリッチ社製		
12	12	アクリル樹脂「カルボセット	11 - 11	X - 21
		526 」グッドリッチ社製		
13	13	メタクリル酸/2ーヒドロキシ	11 – 9	X - 21
		エチルメタクリレート/ベン		
		ジルメタクリレート=20/20/60		
		(重量%)、分子量Mw=4.2万		
14	14	メタクリル酸/2-ヒドロキシ	11 - 35	X-21
		エチルメタクリレート/ベン		
		ジルメタクリレート=20/20/60		

		,		1 4 1/14 1
85				86
		(重量%) 、分子量Mw=4.2万		
15	15	メタクリル酸/2ーヒドロキシ	6 - 110	XI - 32
		エチルメタクリレート/ベン		
•		ジルメタクリレート=20/20/60		
		(重量%)、分子量Mw=4.2万		
16	16	メタクリル酸/2-ヒドロキ	VII-11	X-21
		シエチルメタクリレート/ベン	•	
		ジルメタクリレート=20/20/60	)	
		(重量%)、分子量Mw=4.2万	ī	
17	17	同上	8 - 11	X-22
18	18	同上	0 - 110	X-22
19	19	同上	VII - 13	8-111A
20	20	同上	II - 11	X - 22
21	21	同上	11 - 11	I X-8
22	22	同上	II-4	XII-10
23	23	同上	II - 17	XIII-12
24	24	メタクリル酸/ベンジルメタ	II - I1	X-21
		クリレート=20/80(重量%)		
		分子量2.8万、1g及び		
		メタクリル酸/2-ヒドロ		
		キシエチルメタクリレート		
		=50/50(重量%) 分子量		
		2.2万、1g		
比較例1	[A']-1	メタクリル酸/2-ヒドロキシ	II - 11	なし
		エチルメタクリレート/ベン		
		ジルメタクリレート=20/20/60	)	
		(重量%)、分子量Mw=4.2万	•	
. 2	2	メタクリル酸/メチルメタク	11 - 11	X-21
		リレート=40/60(重量%)、		
		分子量Mw=3.2万		
3	3	2-ヒドロキシエチルメタクリ	11 - 12	X-21
		レート/ ベンジルメタクリレ		
		ート=20/80(重量%)、		
		分子量Mw=4.3万		
		* *【表2】		

[0093]

\*

表2 乾燥塗膜の溶解性

	Y/水(1/2)	メチルエチルケトン	ジオキサン	トルエン
実施例1	×	×	×	×
2	·×	×	×	×
3	×	×	×	×
4	×	× ·	×	×
5	×	×	×	×
6	×	×	×	×
7	×	×	×	×
8	×	×	×	×
9	×	, ×	×	×
10	×	×	×	×
11	×	×	×	×
12	×	×	×	×
13	×	×	×	×

87				88
14	×	×	×	×
15	×	×	×	×
16	×	×	×	×
17	×	×	×	×
18	×	×	×	<b>×</b> ,
19	×	×	×	×
20	×	×	×	×
21	×	×	×	×
22	×	×	×	· ×
23	×	×	×	×
24	×	×	×	×
比較例1	×	×	×	×
2	0	0	0	Δ
3	×	0	0	Δ ,

[0094]

\*【表3】

	25	
	画像性能	グレースケールの段数
実施例1	鮮明なポジ画像	1 0
2	鮮明なポジ画像	9
3	鮮明なポジ画像	8
4	鮮明なポジ画像	1 1
5	鮮明なポジ画像	1 1
6	鮮明なポジ画像	1 O
7	鮮明なポジ画像	1 2
8	鮮明なポジ画像	1 2
9	鮮明なポジ画像	1 2
10	鮮明なポジ画像	1 0
11	鮮明なポジ画像	8
12	鮮明なポジ画像	9
13	鮮明なポジ画像	9
14	鮮明なポジ画像	1 0
15	鮮明なポジ画像	1 0
16	鮮明なポジ画像	4
17	鮮明なポジ画像	7
18	鮮明なポジ画像	6
19	鮮明なポジ画像	4
20	鮮明なポジ画像	1 3
21	鮮明なポジ画像	2
22	鮮明なポジ画像	5
23	鮮明なポジ画像	7
24	鮮明なポジ画像	3
比較例1	霞光部 未霞光部とも不溶	

露光部、未露光部とも不溶 比較例 1

- 露光部、未露光部とも溶解
- 露光部、未露光部とも膜減り(画像なし)

## 【0095】<u>実施例25~28</u>

厚さ2mmのシリコーンウェハー上に感光液〔A〕-1、 [A] - 4、[A] - 7及び[A] - 16をスピンナー で塗布し、120℃で2分間乾燥させ、乾燥時の膜厚が 1g/m² になるように調整した。得られたレジストを 波長436mmの単色光を用いた縮小投影露光装置 (ステ 50 た。

ッパー)を用いて露光し、その後120℃で3分間加熱 した。テトラメチルアンモニウムヒドロキシドの2.4% 水溶液で60秒現像することにより、レジストパターン を形成させた。その結果、すべてのサンプルにおいて0. 7μmのライン及びスペースの良好なパターンが得られ

## 実施例29

実施例17で得られた感光性平版印刷版を感光層上に濃度差0.15のグレースケールを密着させ、2KWの高圧水銀灯で50cmの距離から20秒間露光を行った。露光した感光性平版印刷版を120℃で5分加熱した後、Y-3C(商品名:富士写真フィルム(株)製)の2倍希积水溶液で25℃において、20秒、30秒、1分、2

分、5分、10分と現像時間を変えて現像した。その結果、すべてにおいて良好なポジ画像が得られ、グレイスケール段数はすべて13段であった。以上の結果により、本発明のポジ型感光性組成物は高感度であり、鮮明なポジ画像が得られた。また、実施例29よりポジ型感光性組成物の現像ラチチュードは広いことがわかった。